7

1) - une pâte gélatineuse contient une poudre noire ....
- une tige d'acien plongé dans une poudre de Zinc
- Les deux compartiments sont séparés par une couche de potasse gélifiée $\left(K^+ + OH^-\right)$

2) C'est une pile électrochimique car elle est le siège d'une réaction d'oxyde réduction au cours de laquelle il y a transfert d'électrons.

3) • Le compartiment qui contient l'oxyde de manganèse est la partie aspirante et celui qui convient de Zn est la partie refoulante.

4°) a) $Zn\left|Zn\left(OH\right)_4^{2-}\right\|M_nO_2H\left|M_nO_2\right|F_e$

b) * A l'anode $\oplus$

$$Zn + 4OH^- \rightarrow Zn\left(OH\right)_4^{2-} + 2e^- \qquad (1)$$

*A la cathode $-$

$$M_nO_2 + \underset{(sd)}{H_2O} + e^- \rightarrow M_nO\left(OH\right) + OH^- \qquad (2)$$

Equation bilan.

$(1) + 2\times(2) \Rightarrow$

$$Z_{n_{(sd)}} + 2M_nO_{2_{(sd)}} + 2OH^- + 2H_2O \rightarrow Zn\left(OH\right)_4^{2-} + 2M_nO\left(OH\right)$$

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn